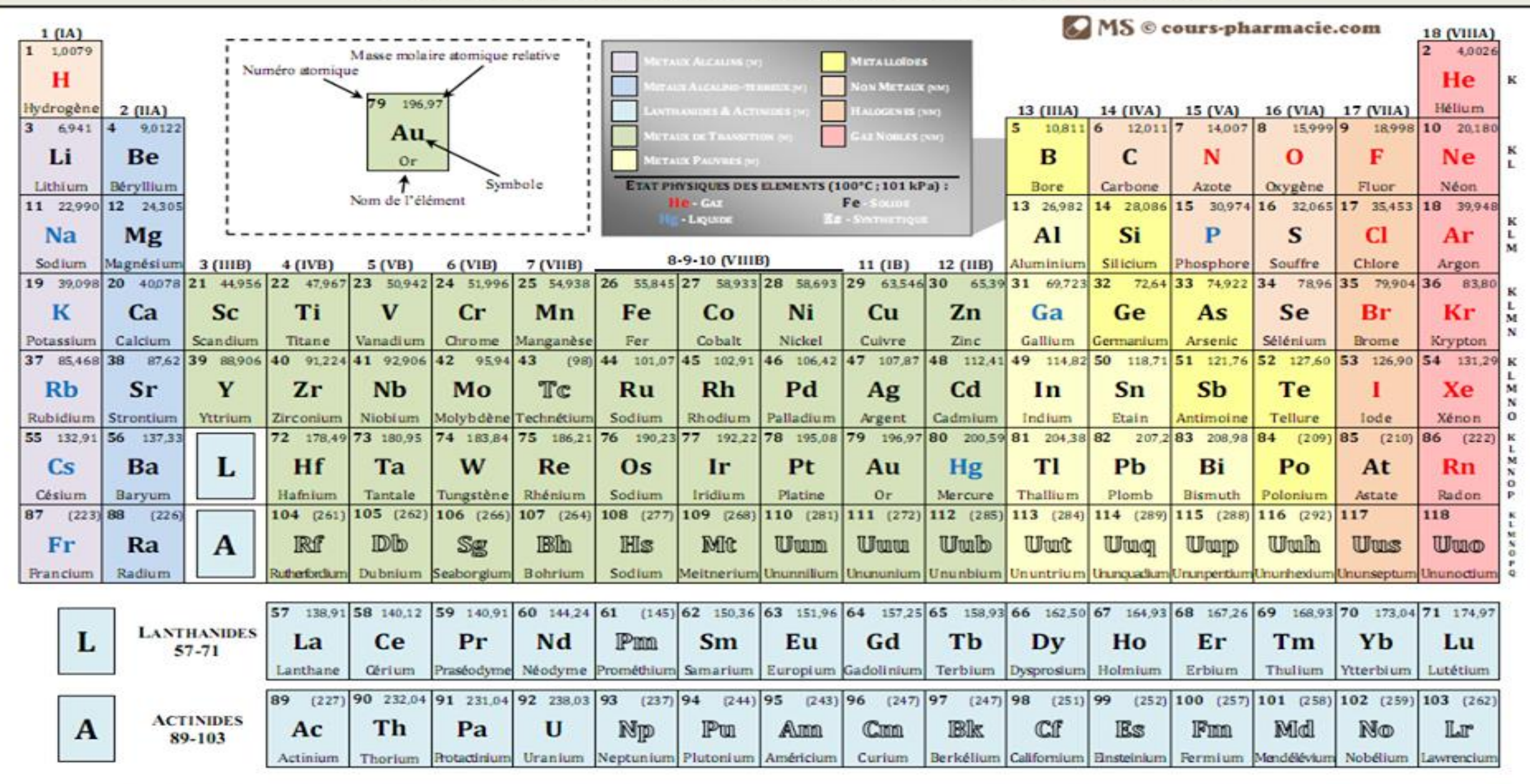
LE TRITIUM ET DEUTÉRIUM

Présentation Jean Jacques DERMONT

TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS



Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèse indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.

Le tableau classique

des éléments atomiques

ne montre que les éléments de référence

mais pas les isotopes

Masse atomique	Elémént	Symbole	Numéro atomique
1,0079	Hydrogène	H	1
4,0026	Hélium	He	2
6,941	Lithium	Li	3
9,0122	Berryllium	Be	4
10,811	Bore	B	5
12,0107	Carbone	C	6

LE NUMÉRO DE MASSE ATOMIQUE EST TOUJOURS LE DOUBLE DE CELUI DE SON N° ÉLEMENT.
SAUF POUR L'HYDROGENE L'ÉLÉMENT N°1
DONC SA MASSE ATOMIQUE EST DE 1 CAR C'EST LE PREMIER ÉLÉMENT QUI N'A QU'UN PROTON
MAIS À PARTIR DU SUIVANT HÉLIUM IL Y A 2 PROTONS ET 2 NEUTRONS

LE CARBONE EST L'ELEMENT N°6
DONC SA MASSE EST DE 12 …..ETC

DANS UN ÉLÉMENT DE RÉFÉRENCE IL Y A TOUJOURS AUTANT DE PROTONS QUE DE NEUTRONS, L'ENSEMBLE CONSTITUE LE NOYAU ATOMIQUE

POURQUOI LE N° DE MASSE EST DU DOUBLE DU N° ATOMIQUE ?

- Le N° atomique désigne le nombre de protons dans le noyau d’un élément.
  Par exemple l’hydrogène est formé d’1 proton et d’1 qui constituent son noyau.
- La masse atomique représente la quantité de protons et neutrons dans le noyau d’un élément. Un élément se composant d’un noyau et d’électron(s).
- Les électrons (composés de 3 champs: matière, anti matière, matière noire) gravitent autour du noyau composé aussi de 3 champs (matière, matière noire et anti matière)

Electron et ses 3 champs 

agissent comme des tri-aimants, face aux 3 champs de matière, anti matière et matière noire de leur noyau, cherchant constamment à trouver une position en rotation les uns par rapport aux autres. C’est pour cela qu’ils apparaissent comme un nuage. (page suivante)

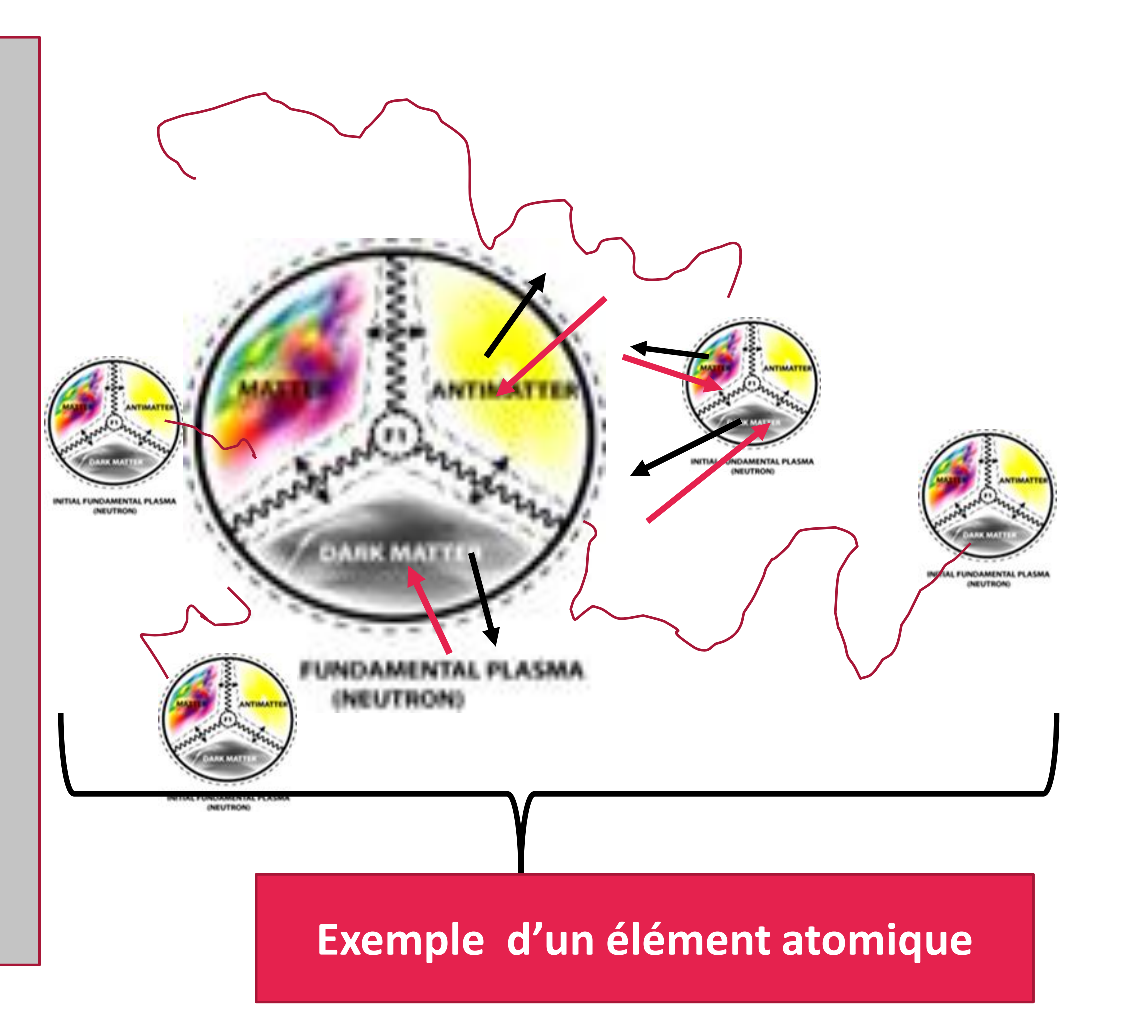
- **L’hydrogène possède un neutron**
- **Donc 1 neutron + 1 proton = 2 de masse atomique = le noyau**

EXEMPLE D'UN NOYAU DE CHAMP MAGRAV ET DE SES ÉLECTRONS/CHAMPS MAGRAV

MAGRAV = MAGNÉTIQUE GRAVITATIONNEL

Que ce soit le noyau ou les électrons ils ont tous la même structure
Chacun est constitué d'une:

- partie matière
- partie anti matère
- Matière noire



Exemple d'un élément atomique

Chaque partie (matière par exemple) de chaque particule émet un champ qui attire et un champ qui repousse. Tous ses champs essaient de trouver leur place d'équilibre sans y parvenir et c'est pour cela qu'ils bougent sans cesse sous une forme apparente de nuage.

LES ISOTOPES

- **Un isotope est un élément secondaire issu de l'élément de départ qui possède un neutron de plus (ou deux, ou trois) que son élément de référence.**
- **Certains isotopes sont connus dans le tableau des éléments et d'autres restent à découvrir dans notre physique actuelle.**

L'ISOTOPE DE L'HYDROGÈNE (H)

- Le premier isotope possède donc 1 PROTON comme l'hydrogène (H)

Mais aussi en plus 1 NEUTRON: C'est le **DEUTERIUM** ou D

ou 2H (1P (proton) +1N (neutron)

Le troisième isotope possède un proton comme l'hydrogène (H)

Mais aussi en plus 2 NEUTRONS: c'est le **TRITIUM** ou T ou (H H H)

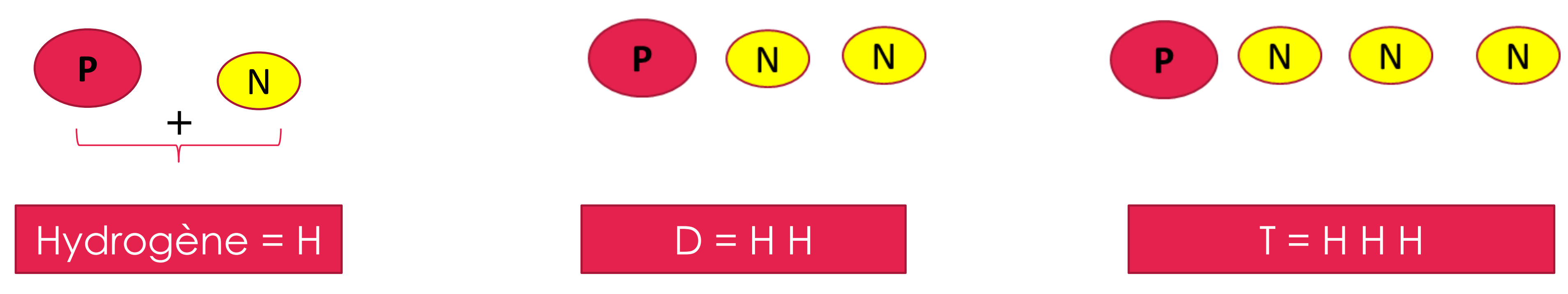
soit 3H = 1P (proton) + 2 N (neutrons)

Remarquez que 3H s'écrit différemment de H3 le lithium!

En poursuivant on aurait le quaternium 4H avec 1P + 3N

ISOTOTOPES ET NEUTRONS SUPPLÉMENTAIRES

- Vous remarquerez que H H H désigne le nombre de neutrons additionnels du Tritium par rapport à l'élément de référence qui est l'Hydrogène (H)



- De même H H désigne le nombre de neutrons du Deutérium par rapport à son élément de référence l'Hydrogène (H)
- Donc D est le premier isotope de H (hydrogène) et T est le second isotope de H (hydrogène). En technologie Keshe on ne regarde que les nombres de neutrons qui distinguent un élément de départ de ses isotopes.

ATTENTION A L’ ABUS DE LANGAGE

- Nous venons de parler de deux éléments isotopes dans le langage de la physique classique

Dans la technologie Keshe, ce que nous allons réaliser

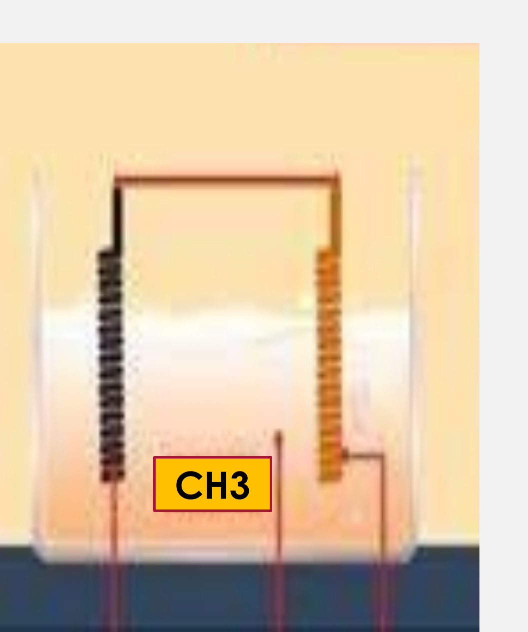
N’EST PAS du Tritium ni du Deutérium

Mais ils se comportent comme tels.

RÉALISATION PRATIQUE DU TRITIUM/1

PAR CONVENTION NOUS CONSERVERONS LE NOM

Première étape; réaliser du CH_3



Matériel nécessaire:

1 bobine ou 1 plaque Cu nanocoatée
1 Clou charpentier en Fer
1 bac PVC rempli d'eau distillée + 100g /l de Fleur de sel de Guérande ou similaire (pas besoin de filtrer ses impuretés)
1 diode verte connectée aux 2 bobines

Résultat: du CH_3 de couleur orange

Prélevez les acides aminé en surface avec une cuillère plastique trempée au préalable dans la NaOH (elle va aimanter les AA) puis rincez là.
Les transvaser dans une fiole en verre, étiquetez les comme: AA/CH3
Vous en aurez besoin ultérieurement en santé
Rincez votre Gans; Etiquetez le ensuite: CH3.

REALISATION DU TRITIUM /2

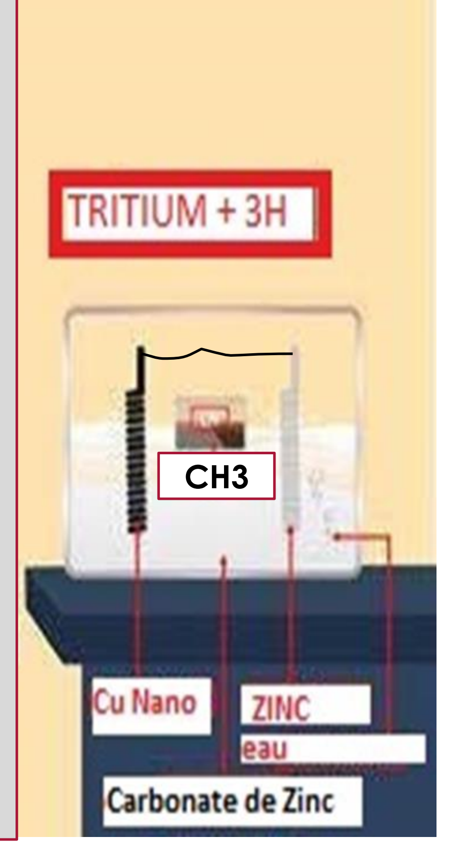
Seconde étape: réalisation du tritium

Matériel nécessaire

1 bobine de Cu nano coatée reliée à
1 Plaque de Zinc pur
1 bac PVC avec couvercle bien hermétique
rempli d'eau salée comme précédemment
(pas la même eau SVP)
I mini conteneur rempli de gans CH3 liquide.

Résultat:

Dans le grand bac = carbonate de Zinc (Zn CO3) et non pas CO2
Reste dans le petit bac flottant le **Tritium**



RÉALISATION DU TRITIUM/3

- Placer le petit conteneur PVC contenant le CH3 et le laisser flotter
- Connectez les 2 plaques (ou bobines) avec une diode.
- Fermez le conteneur hermétiquement pendant plusieurs jours.

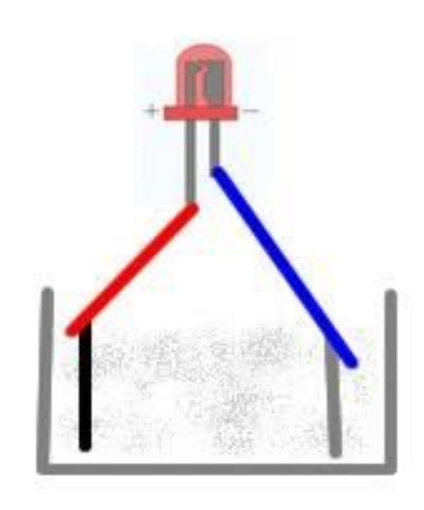
- Résultat:

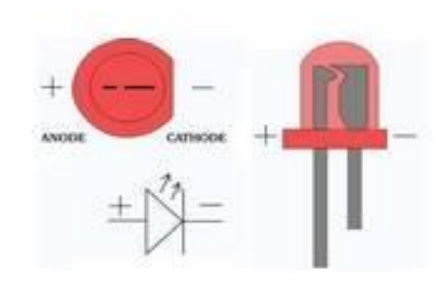
  Dans le grand bac = du Gans de carbonate de zinc (Zn CO3) au fond et non pas du CO2!

  Dans le petit bac flottant reste le Gans de Tritium: à laver et à garder sous forme liquide

RAPPEL DE LA FAÇON DE CONNECTER UNE DIODE

Bac de Zinc





eau salée 35gr par litre
Se récolte en 24heures
Sans surveillance

plaque zinc

plaque nano

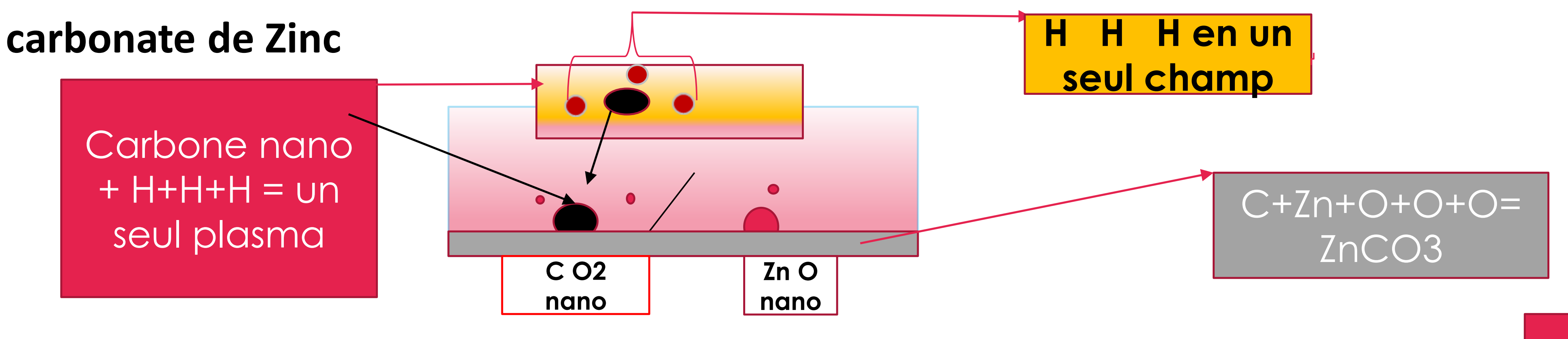
Quiétude Cahors

QUE S'EST-IL PASSÉ?

Le champ créé entre les deux plaques ou l'ensemble bobine/plaque

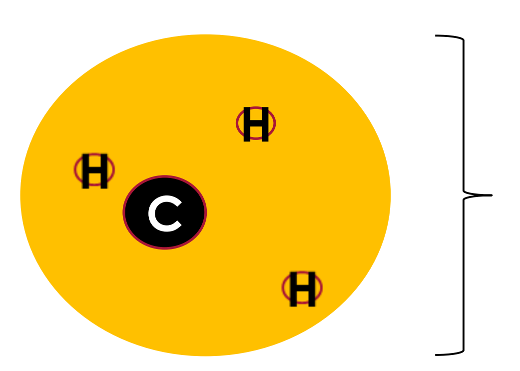
va attirer et extraire le Carbone du CH3 qui va migrer et donner avec le ZnO du ZnCO3

carbonate de Zinc



Il ne restera donc que le « TRITIUM »

Rincez lavez, et étiquetez



1 seul plasma du CH3 composé des champs C et H H H

RÉALISATION DU DEUTERIUM/1

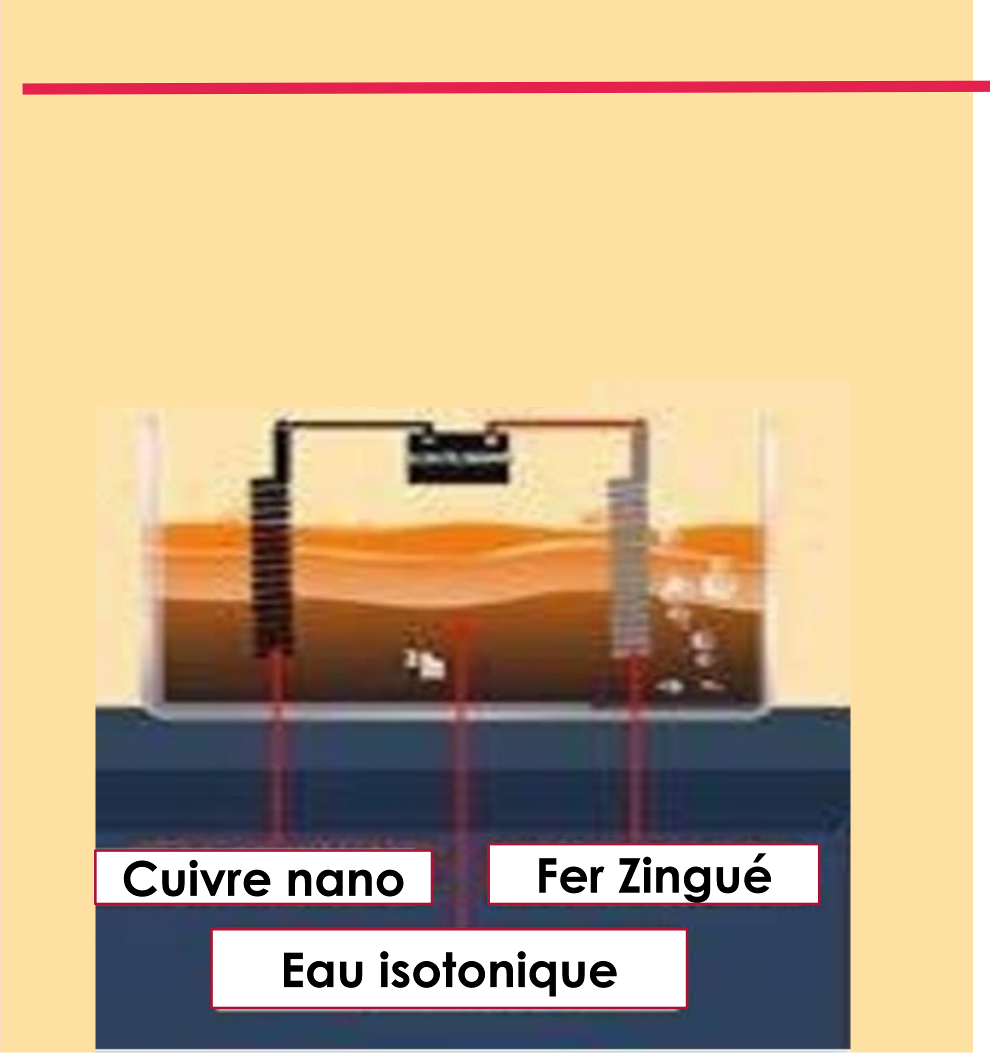
PAR CONVENTION NOUS CONSERVERONS CE NOM

Procédé de Gans
État acide

Remarquez que ce procédé s'apparente à celui de l'hémoglobine

MAIS

La différence est que l'on démarre ici immédiatement sans temps préalable de production de CO2 et avec du courant



Matériel Nécessaire
Un bac PVC
1 Electrode Fer Zingué
1 Electrode Cu nano SP3
A Relier avec un courant stabilisé de 1,8V et 0,6A
Résultat; Gans bleu/noir de Deutérium